

ورقة عمل لوحدية المركبات الأيونية والفلزات

اختباري الإجابة الصحيحة:

- ❖ عبارة عن قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر من خلال فقد الذرة للإلكترونات أو اكتسابها أو المساهمة فيها بالاشتراك مع ذرة أو ذرات أخرى.
- أ/ الرابطة الكيميائية ب/ الرابطة الفيزيائية ج/ الرابطة الأيونية
- ❖ يسمى الأيون السالب:
- أ/ الكاتيون ب/ الانيون ج/ البروتون
- ❖ شحنة الليثيوم Li:
- أ/ -3 ب/ +2 ج/ +1
- ❖ الصيغة الكيميائية للمركب المكون من أيونات الصوديوم والفلور:
- أ/ NaF ب/ Fna ج/ Nfe
- ❖ اسم هذا المركب NaOH:
- أ/ هيدروجين الصوديوم ب/ هيدروكسيد الصوديوم ج/ هيدروكسيد
- ❖ في الروابط الفلزية يكون التجاذب بين الجسيمات ذات الشحنات.....:
- أ/ المتشابهة ب/ المرتبطة ج/ المختلفة
- ❖ قوة تجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية
- أ/ الرابطة الفلزية ب/ الرابطة الأيونية ج/ الرابطة الكيميائية
- ❖ يبقى عدد..... في النواة ثابتاً في أثناء عملية تكوين الأيون
- أ/ الإلكترونات ب/ البروتونات ج/ الكاتيون
- ❖ المركبات الأيونية التي في صورة محاليل أو مصاهير:
- أ/ لا توصل التيار الكهربائي ب/ توصل التيار الكهربائي ج/ تكون صلبة
- ❖ عند تسمية المركبات الأيونية يذكر:
- أ/ الأيون الموجب أولاً ب/ الأيون السالب أولاً ج/ حمض
- ❖ تتكون الأيونات العديدة الذرات من:
- أ/ مجموعة ذرات ب/ عدة جزيئات ج/ ذرة واحدة
- ❖ أي المركبات الآتية لا يمكن توقع حدوثه:
- أ/ Mgf ب/ BaCl3 ج/ CaKr
- ❖ اسم هذا المركب NaClO:
- أ/ هيبو كلوريت الصوديوم ب/ بير كلوريت الصوديوم ج/ هيبوكلوريت